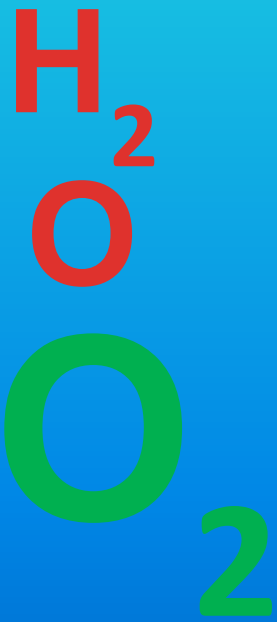
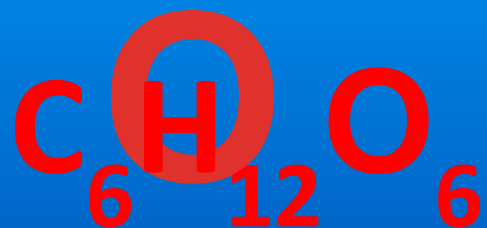
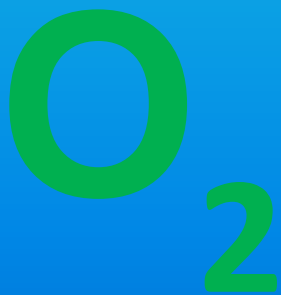


Химическа я формула



Мы видим, что в химии при письме вместо названий используют формулы веществ. Как вы думаете, почему?



Действительно, формулы веществ записывать быстрее, они занимают мало место и к тому же несут много информации.

Наша задача сегодня – узнать, что такое химические формулы и научиться видеть ту информацию, которую они содержат





Химическая
формула -
это

условная запись состава вещества
с помощью

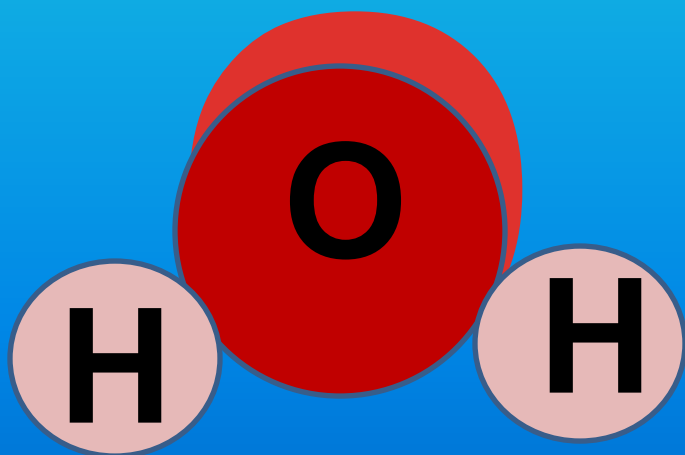
химических знаков

и индексов



**химическ
ие знаки**

индекс



**показывает
т
количество
атомов в
молекуле**

Информация, которую содержат
химические формулы:



1) 1 молекула

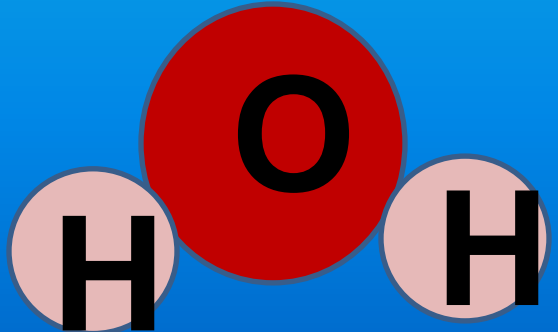
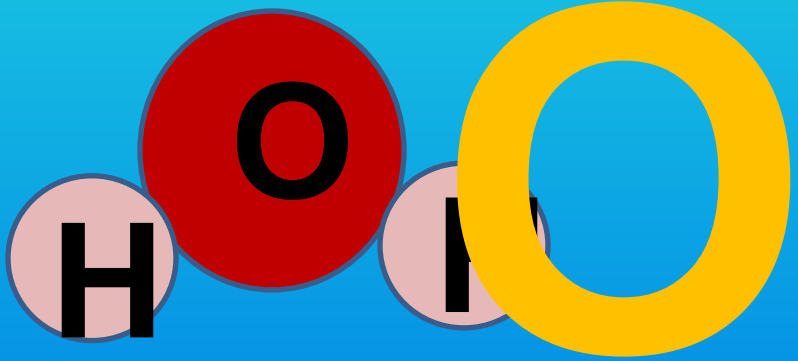
2 Н

1) 1

молекула

2

Как быть, если нам
нужно указать не
одну молекулу, а
несколько: 2, 3 и т.
д.?



Это делают с
помощью
коэффициента



коэффициент

**показывает
количество
молекул**

индекс

**показывает
количество
атомов в
молекуле**

Соотнесите понятия:

индекс

коэффициент

**показывает
Т
количество
молекул**

**показывает
Т
количество
атомов в
молекуле**

1. В записи $5SO_3$ коэффициент

равен:

а) 5;

б) 15;

в) 3;

г) коэффициент отсутствует.

2. В записи $5SO_3$ индекс равен:

а) 5;

б) 15;

в) 3;

г) индекс отсутствует.

3. В записи CO_2 коэффициент

равен:

а) 1;

б) 3;

в) 2;

г) коэффициент отсутствует.

3. В записи MgO индекс равен:

а) 1;

б) 0;

в) 2;

г) индекс отсутствует.

Информация, которую содержат
химические формулы:



1) 1 молекула

2) Название
вещества

3) Качественный
состав



**2) Название
вещества**

вода

**3) Качественный
состав**

**Состоит из
водорода и
кислорода**

CO₂

2) Название
вещества

**углекислый
газ**

3) Качественный
состав

**СОСТОИТ ИЗ
углерода и
кислорода**



**2) Название
вещества**

кислород

**3) Качественный
состав**

**СОСТОИТ ИЗ
кислорода**



**2) Название
вещества**

это вещество

**3) Качественный
состав**

**СОСТОИТ ИЗ
алюминия и
кислорода**

Информация, которую содержат
химические формулы:



1) 1 молекула

2) Название
вещества

3) Качественный
состав

4) Количественный
состав



1) 1 молекула

2) Название
вещества

ВОДЫ

4) Количественный
состав

Состоит из двух
атомов водорода
и одного атома
кислорода



1) 1 молекула

**2) Название
вещества**

**углекислого
газа**

**4)
Количественный
состав**

**состоит из одного
атома углерода и
двух атомов
кислорода**



1) 1 молекула

**2) Название
вещества**

кислорода

**4)
Количественный
состав**

**СОСТОИТ ИЗ ДВУХ
АТОМОВ
КИСЛОРОДА**



1) 1

молекула

2) Название
вещества

3
ЭТОГО
вещества

4)
Количественный
состав

состоит из двух
атомов алюминия и
трех атомов
кислорода

Когда мы познакомились с элементами, то узнали, что для измерения масс атомов ввели новую физическую величину.

Какую? Буква	Физическая величина	Единица измер.
А	Относительная атомная масса	-

Как мы узнаем значение

относительных атомных масс элементов?

Из таблицы Менделеева

Зная массы атомов, по химической формуле можно найти массу молекулы, которую назвали

Буква	Физическая величина	Единица измерения
M_r	Относительная молекулярная масса	-

То есть с помощью химической формулы мы можем получить 5-ый вид информации

Относительную молекулярную массу

Информация, которую содержат
химические формулы:



1) 1 молекула

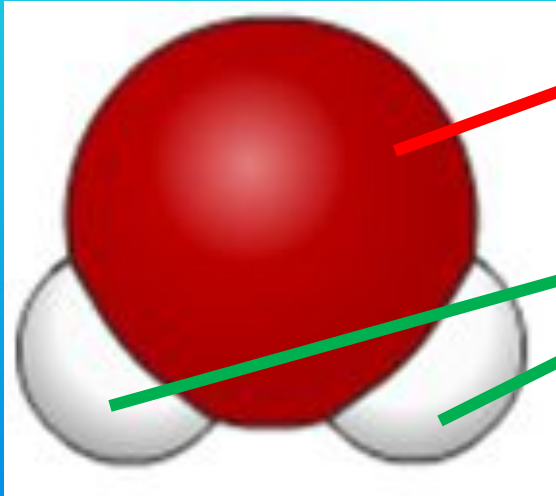
2) Название
вещества

3) Качественный
состав

4) Количественный
состав

5) Относительная молекулярная
масса

Чтобы найти относительную молекулярную массу вещества, надо **СЛОЖИТЬ** относительные атомные массы элементов

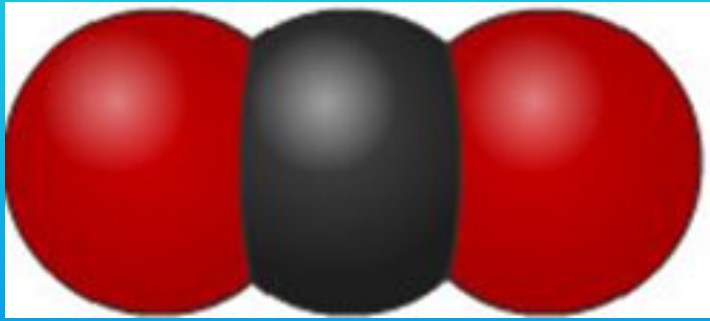


$$A_r(\text{O}) = 16$$

$$A_r(\text{H}) = 1$$

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2 * 1 + 16 = 18$$

Найдите относительную
молекулярную массу углекислого
газа CO_2



$$M_r(\text{CO}_2) = 12 + 2 * 16 = 44$$

Найдите относительные
молекулярные массы следующих

1) кислорода

$$M_r(\text{O}_2) = 2 * 16 = 32$$

2) аммиака

$$M_r(\text{NH}_3) = 14 + 3 * 1 = 17$$

3) Оксид алюминия

$$M_r(\text{Al}_2\text{O}_3) = 2 * 27 + 3 * 16 = 102$$

4) серной кислоты


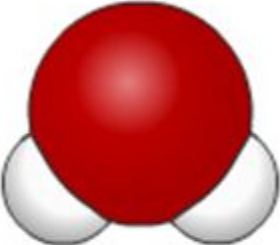
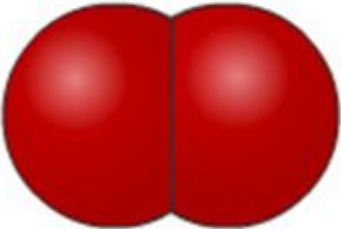
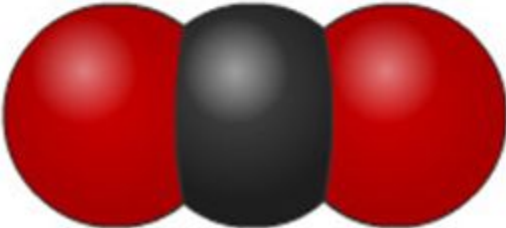
$$M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 * 1 + 32 + 4 * 16 = 98$$

5) соляной кислоты

$$M_r(\text{HCl}) = 1 + 35,5 = 36,5$$

6) Поваренной соли

$$M_r(\text{NaCl}) = 23 + 35,5 = 58,5$$

Модель молекулы вещества	Химическая формула вещества
	H_2
	H_2O
	O_2
	CO_2

ИНДЕКС
с

